

**ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ 5****I. PHẦN TRẮC NGHIỆM**

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Đáp án	D	A	C	A	C	D	C	A	D	D	D	C	C	A
Câu	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
Đáp án	A	A	C	C	A	D	A	D	C	D	A	C	A	C

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

II. PHẦN TỰ LUẬN

Câu hỏi	Nội dung	Điểm
29 (1 điểm)	a. Cho vào lọ đựng anilin dung dịch HCl sau tráng bằng nước cất. $C_6H_5NH_2 + HCl \rightarrow C_6H_5NH_3Cl$ b. Khử mùi tanh của cá, ta cho vào một ít dấm CH_3COOH các amin sẽ tạo muối với CH_3COOH nên không còn tanh nữa. $(CH_3)_3N + CH_3COOH \rightarrow CH_3COONH(CH_3)_3$	0,25 0,25 0,25 0,25
30 (1 điểm)	a. Chất béo được tạo từ 1 gốc $C_{17}H_{33}COO-$ và 2 gốc $C_{17}H_{35}COO-$ Có 2 CTCT đó là: $\begin{array}{ccc} C_{17}H_{33}-COO-CH_2 & & C_{17}H_{35}-COO-CH_2 \\ & & \\ C_{17}H_{35}-COO-CH & & C_{17}H_{33}-COO-CH \\ & & \\ C_{17}H_{35}-COO-CH_2 & & C_{17}H_{35}-COO-CH_2 \end{array}$ b. Phân tử X có 4 liên kết π (3 π trong $-COO-$ và 1 π trong $C_{17}H_{33}COO-$) 1 mol X làm mất màu tối đa 1 mol Br_2 do nó chỉ có 1 liên kết $C=C$ $\Rightarrow a = 2.n_X = 0,04$ mol.	0,50 0,25 0,25
31 (0,5 điểm)	$(C_6H_{10}O_5)_n + nH_2O \xrightarrow{H^+, t^\circ} nC_6H_{12}O_6$ $C_6H_{12}O_6 \xrightarrow{enzim, 30-35^\circ C} 2C_2H_5OH + 2CO_2 \uparrow$ $C_2H_5OH + O_2 \xrightarrow{men} CH_3COOH + H_2O$ $CH_3COOH + C_2H_5OH \xrightleftharpoons{H_2SO_4, t^\circ} CH_3COOC_2H_5 + H_2O$	0,25 0,25
32 (0,5 điểm)	$n_C = n_{CO_2} = 0,2$ mol $\rightarrow m_C = 2,4$ g $n_H = 2. n_{H_2O} = 0,3$ mol $\rightarrow m_H = 0,3$ g $m_O = 4,3 - 2,4 - 0,3 = 1,6$ (g) $\rightarrow n_O = 0,1$ mol. Đặt công thức phân tử của X là $C_xH_yO_z$. Ta có tỉ lệ : $x : y : z = 0,2 : 0,3 : 0,1 = 2 : 3 : 1 \Rightarrow$ CTĐGN của X là C_2H_3O Mà X là este đơn chức nên công thức phân tử của X là $C_4H_6O_2$. Vì X được tạo ra từ phản ứng este hoá giữa ancol Y và axit hữu cơ Z nên có công thức cấu tạo: $HCOOCH_2CH=CH_2$ (anlyl fomát) hoặc $CH_2=CHCOOCH_3$ (metyl acrylat). $HCOOH + CH_2=CH-CH_2-OH \xrightleftharpoons{H_2SO_4, t^\circ} HCOOCH_2CH=CH_2 + H_2O$ $CH_2=CH-COOH + CH_3OH \xrightleftharpoons{H_2SO_4, t^\circ} CH_2=CHCOOCH_3 + H_2O$	0,25 0,25